PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

60-217209

(43)Date of publication of application: 30.10.1985

(51)Int.Cl.

C08F 10/00 CO8F 4/64

(21)Application number: 59-072150

(22)Date of filing:

11.04.1984

(71)Applicant: IDEMITSU KOSAN CO LTD

(72)Inventor: ISHIHARA NOBUHIDE

ASAHI SATOSHI UOI NORITAKE

(54) PREPARATION OF POLYOLEFIN

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain a polyolefin, especially a high-molecular-weight atactic polypropylene in high catalytic activity efficiently, by using a catalyst consisting essentially of a specific transition metal compound and an organoaluminum compound containing an aluminoxane. CONSTITUTION: An olefin is polymerized in the presence of a catalyst obtained from (A) a transition metal compound consisting of a hafnium compound [preferably bis(cyclopentadienyl) hafnium dichloride] shown by the formula (CP)2 HfR1R2 (CP is cyclopentadienyl; R1 and R2 are 1W6C alkyl, H, halogen, etc.) and (B) an organoaluminum compound containing at least partially an aluminoxane obtained by reacting a trialkylaluminum with water, to give the desired polymer. The aluminoxane is preferably obtained by adding usually the trialkylaluminum to an organic solvent, blending them, reacting it with water at room temperature W under heating.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

Date of sending the examiner's decision of rejection

Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

⑩ 日本国特許庁(JP)

①特許出願公開

⑩ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭60-217209

@Int.Cl.4

識別記号

庁内整理番号

@公開 昭和60年(1985)10月30日

C 08 F 10/00 4/64 7445-4 J 7167-4 J

審査請求 未請求 発明の数 1 (全4頁)

❷発明の名称

ポリオレフィンの製造方法

②特 願 昭59-72150

郊出 願 昭59(1984)4月11日

砂発 明 者 石 原

伸英

千葉県君津郡袖ケ浦町上泉1218番地の2

切発明者 朝

B

敏 ·

千葉県君津郡袖ケ浦町上泉1720番地

70発明者 魚井

倫武

市原市五井5336の40

⑪出 願 人 出光興産株式会社

東京都千代田区丸の内3丁目1番1号

砂代·理 人 弁理士 久保田 藤郎

明細

1. 発明の名称

ポリオレフィンの製造方法

2. 特許請求の範囲

(1) (A) 選移金属化合物および(B) 有綴アルミニウム化合物を主成分とする触媒を用いてオレフィンを製造するにあたり、(A) 選移金属化合物として一般式でし、パースを製造するになり、(A) 選移金属化合物として一般式では、(Cp) * RFR * R* はで中、Cpはシクロペンタジエニル基を示し、R* R* はそれぞれ炭素 1~6の子のキル番、シクロペンタジエニル基。水素原の子のキルはハロゲン原子を示す。)で表わされるアルキルはハロゲン原子を示す。)で表わされるアルないはハロゲン原子を示す。)であるアルを加入した。(B) オールスの製造方法。

(2) 有機アルミニウム化合物として、トリアル キルアルミニウムと水との反応によって得られる アルミノキサンおよびトリアルキルアルミニウム

1

を用いる特許請求の範囲第1項記載方法。

3. 発明の詳細な説明

本発明はポリオレフィンの製造方法に関し、詳しくは特定の成分組成からなる触媒を用いて、効率よくポリエチレン; ポリプロピレン等のポリオレフィン、特に高分子のアククチックポリプロピレンを製造する方法に関する。

世来からポリオレフィンの製造方法としては、いわゆるチーグラー触媒を用いる方法が広く知のれているが、さらにチタンやジルコニウムなどのシクロペンタジエニル化合物とアルミノキサンらなる重合触媒を用いる方法が提案されている (米国特許第3,242,099号明細書、特別昭 58 - 19309号の細書には、ピス (シクロペンタジエニル) ジルコニウムジクロリドとトリアルキルアルミニウムジクロリドとトリアルキルアルミニウムジクロリドとトリアルキルアルミニウムジクロリドとトリアルキルアルミニウムを触媒としてオレフィンを重合する 存られるポリオレス・特にアタクチックポリプロピレンの分子。

が小さいという難点があるとともに、ここでもちいるアルミノキサンは、製造安定性に乏しく、性能の安定性が充分でないという難点があった。

そこで、本発明者らはこのような従来技術にお ける難点を解決すべく種々の検討を重ねた結果、 シクロペンタジエニル基を有するハフニウム化合 物、特にビス(シクロペンタジエニル)ハフニウ ムジハライドならびにトリアルキルアルミニウム と水との反応によって得られるアルミノキサンを 触媒として用いることにより、高い触媒活性にて 高分子量のアタクチックポリプロピレンが効率良 く得られることを見出した。本発明はかかる知見 に基いて完成したものである。すなわち本発明は、 (A) 過移金属化合物および (B) 有機アルミニ ウム化合物を主成分とする触媒を用いてオレフィ ンを重合し、ポリオレフィンを製造するにあたり、 (A) 遷移金属化合物として一般式 (cp) slifR¹R² (式中、cpはシクロペンタジエニル基を示し、R1. R*はそれぞれ炭素数1~6のアルキル基。シクロ ペンタジエニル基。水素原子あるいはハロゲン原

子を示す。)で表わされるハフニウム化合物を用いるとともに、(B) 有保アルミニウム化合物の少なくとも一部としてトリアルキルアルミニウムと水との反応によって得られるアルミノキサンを用いることを特徴とするポリオレフィンの製造方法を提供するものである。

本発明の方法に用いる触媒は、上記(A)。

(B) 成分を主成分とするものである。この触媒の(A) 成分である遷移金属化合物としては、前述したように一般式 (cp) * Bf B * R * で衷わされる化合物が用いられるが、そのうち特に、ピス (シクロペンタジエニル) ハフニウムジクロリドが好ましい。

また、この触媒の (B) 成分である有機アルミニウム化合物としては、少なくともその一部としてトリアルキルアルミニウムと水との反応によって大られるアルミノキサンが用いられる。ここでトリアルキルアルミニウムとしては、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミ

3

ニウム、トリオクチルアルミニウムなど各種のものがあげられる。また、このアルミノキサンを調製するにあたっては、様々な条件下で行なうことができるが、通常はベンゼン、トルエン、キシレン等の有機溶媒に、トリアルキルアルミニウムを加えて混合し、しかる後に破酸網5水塩(CoSQ。・58。0)などの結晶水を有する塩あるいは水を加えて、室温~加温下で反応させれば、目的とするアルミノキサンが得られる。

本発明の方法にもちいる触媒の(B)成分としては、上述のアルミノキサンを単独で用いてもよいが、このアルミノキサンとトリアルキルアルミニウムを併用してもよい。ここで用いるトリアルキルアルミニウムは、アルミニウムと同じものであってもよい。具体的には、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソプロピルアルミニウム、トリイソプロピルアルミニウム、トリオクチルアルミニウム、トリオクチルアルミニウム、トリオクチルアルミニウム、トリオクチルアルミニウム、トリオクチルアルミニウムとど各種のものがあげられる。

4

なお、触媒の(B)成分としてアルミノキサンとトリアルキルアルミニウムを併用する場合、アルミノキサンとトリアルキルアルミニウムの使用割合はとくに制限はなく、各種条件により異なり一数的に定めることはできない。しかし、一般的には(B)成分である有機アルミニウム化合物全量に対して、アルミノキサンを50%以上(アルミニウム原子換算)とすることが好ましい。

本発明の方法では、上述の (A) 遷移金属化合物および (B) 有機アルミニウム化合物の (A). (B) 両成分を触媒として用いてオレフィンを重合し、ポリオレフィンを製造する。

オレフィンの重合にあたっては、反応系に上述 の触媒成分を加え、次いでこの系に原料であるオ レフィンを導入する。

・重合方法ならびに条件等は特に制限はなく、溶液重合、懸御重合、気相重合等のいずれも可能であり、また連続重合、非連続重合のどちらも可能である。触媒成分の添加更は、溶液重合あるいは 懸調重合の場合を例にとれば、 (A) 成分をハフ エウム原子に換算して 0.0001 ~0.5 tves/ & , 好ましくは 0.001~0.1 tves/ & とし、 (B) 成分を (A) 成分に対して、アルミニウム原子/ハフニウム原子として 1~100000、好ましくは 100~10000 とする。また反応系のオレフィン圧は、常任~50 ke/ alg Cが好ましく、反応温度は 0~200 た、好ましくは 20~150 でとする。重合に際しての分子量調節は公知の手段、例えば水繁等により行なうことができる。なお反応時間は、原料であるオレフィンの種類等により異なるが、例えばエチレンの場合には 1分間~2時間、プロピレンの場合には 30分間~50時間の範囲で避定される。

本発明の方法で重合できるオレフィンは、各種のものがあり、例えばエチレン、プロピレン、プテンー1、ヘキセンー1、オクテンー1等の直鎖モノオレフィン類をはじめ、4ーメチルーペンテンー1等の分数モノオレフィン類、ブタジエン等のジエン類その他のものがあげられ、本発明は、これらの単独重合、あるいは各種オレフィン相互

7

し、20でにて24時間反応させた。この間に、 約0.9モルのメタンが発生した。次に、得られた 反応溶液から硫酸調を越別し、トルエンを留去す ることにより、メチルアルミノキサン12.4gを得 た。ここで得られたメチルアルミノキサンは、ベ ンゼンの殺菌点降下法により測定した分子量は7 21であった。

(2) エチレンの重合

内容積1 & のオートクレーブに、トルエン 400 mx と上記 (1) でえられたメチルアルミノキサン 9 ミリモルおよびピス (シクロペンタジエニル) ハフニウムジクロリド 0.009ミリモルを順次加えて 5 0 でに昇温した。次に、このオートクレーブ中にエチレンを連続的に導入し、 8 kg/cd G において 1 時間重合反応を行なった。反応終了後、メタノールを添加して触媒を分解した後、乾燥してポリエチレン 1 3 0.4 g をえた。この触媒の重合活性は 14000 kg/モルーHf・hrであった。実施例 2

内容積1 4 のオートクレーブに、トルエン 400

の共吏合に有効に利用できる。

本発明の方法によれば、用いる触媒の調製に際しての選移金属化合物の情費量が少なく、また使用される選移金属化合物はほとんど全質が触媒として利用されるため、廃棄処理のための設備を必要としない。しかも触媒活性が非常に高いため脱灰工程(触媒除去工程)が不のもり、その結果、ポリオレフィンの製造が極めて効率よく行なわれる。またこのポリオレフィンと情には、高谷社のアタクチックポリプロピレンとなり、各種用途に有効に利用しうるものである。

次に本発明を実施例によりさらに詳しく説明する。

実施例 1

(1) アルミノキサンの鋼製

トルエン200 ml 中にトリメチルアルミニウム 47.4 ml (492ミリモル) を加えて混合し、これに硫酸網 5 水塩 (HeSO4・5 HeO) 35.5 g (142ミリモル) を10分間かけて徐々に添加

В

me と上記実施例(1)で得られたメチルアルミノキサン10.8ミリモルおよびピス(シクロペンタジエニル)ハフニウムジクロリド 0.018ミリモルを順次加え、20℃においてプロピレンを連続的に導入し、8 kg/cd G において 8 時間 賃合反応を行なった。反応終了後、メタノールを添加して触媒を分解した後、乾燥してポリプロピレン54.58を得た。得られたポリプロピレンは、全量アタクチックポリプロピレンであり、その重量平均分子量は 16700であった。

H- 80 451 1

実施例 2 において、メチルアルミノキサンの使用量を6 ミリモルとし、かつビス(シクロペンタジエニル)ハフニウムジクロリドの代わりにビス(シクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド 0.01 ミリモルを用いたこと以外は、実施例 2 と同様にしてプロピレンの重合を行なった。その結果、アタクチックポリプロピレン 1 0 0 8 が得られたが、その重量平均分子量は 4 6 0 0 と低いものであった。

事炼例3

内容積12のオートクレーブに、トルエン 400 mlと上記実施例(1)で得られたメチルアルミ ノキサン18ミリモルおよびピス (シクロベンタ ジェニル) ハフニウムジグロリド 0.018ミリモル を順次加え、20℃においてブロビレンを連続的 に導入し、8kg/cdGにおいて8時間重合反応を 行なった。反応終了後、メタノールを抵加して触 媒を分解した後、乾燥してポリプロピレン115.7g を得た。得られたポリプロピレンは、全量アタク チックポリプロピレンであり、その重量平均分子 量は 38600であった。

比較例 2

実施例3において、メチルアルミノキサンの使 用量を10ミリモルとし、かつビス(シクロペン タジエニル) ハフニウムジクロリドの代わりにピ ス (シクロペンタジエニル) ジルコニウムジクロ リド 0.01 ミリモルを用いたこと以外は、実施例 3と同様にしてプロピレンの重合を行なった。そ の結果、アタクチックポリプロピレン140gが 得られたが、その重量平均分子量は4100と低 いものであった。

実施例 4

内容積18のオートクレーブに、トルエン 400 かん、トリエチルアルミニウム4.5 ミリモルおよ び実施例1 (1) で得られたメチルアルミノキサ ン4.5 ミリモルならびにピス(シクロペンタジェ ニル) ハフニウムジクロリド0.009 ミリモルを煩 次加えて50℃に昇退した。次に、このオートク レープ中にエチレンを連続的に導入し、8kg/cdG において1時間重合反応を行なった。反応終了後 、メタノールを抵加して触媒を分解した後、乾燥 してポリエチレン125.5gを得た。この触媒の 重合活性は 14000kg/モル- lif·brであった。

> 特許出願人 出光舆産株式会社

代理人 弁理士 久保田醇郎

1 1

1 2

—72**—**

昭 62. 8.17 発行

手統補正費(自発)

昭和62年5月19日

特許庁長官 黒田 明雄 殿

1. 事件の表示

特願昭59-72150

ポリオレフィンの製造方法

3. 樹正をする者

2. 発明の名称

事件との関係 特許出願人 出光興産株式会社

4. 代 理 人 〒104

住所 東京都中央区京橋1丁目1番10号 西勘ピル5階

電話 (275) 0721番 5. 雑正の対象

・ 細圧の対象 明細書の発明の詳細な説明の閣

たので下記のとおり掲載する。 3 (3) Int.Cl. (識別記号 庁内整理番号 COSF 10/00 7445-4] 4/64 7167-4]

特許法第17条の2の規定による補正の掲載

60-217209 号, 昭和 60年 10月 30日 発行 公開特許公報 60-2173 号掲載)につ

いては特許法第17条の2の規定による補正があっ

72150 号 (特開 昭

昭和 59 年特許願第

6. 補正の内容

明細掛第8頁下から2行目の「硫酸例5水塩 (H₂SO₄・5H₂O) 」を「硫酸例5水塩 (CuSO₄・5H₂O) 」に訂正する。

(以上)